

<b>1</b>	<b>Mezinárodní soustava jednotek — soustava SI</b> . . . . .	<b>7</b>
1.1	Veličina a její jednotka . . . . .	7
1.2	Definice základních a doplňkových jednotek a povolené dekadické faktory soustavy SI	11
1.3	Některé odvozené veličiny a jednotky soustavy SI . . . . .	12
1.4	Trvale povolené vedlejší jednotky a nezákonné jednotky. . . . .	17
<b>2</b>	<b>Vlastnosti prvků</b> . . . . .	<b>19</b>
<b>3</b>	<b>Vlastnosti sloučenin</b> . . . . .	<b>55</b>
<b>4</b>	<b>Speciální tabulky fyzikálně chemických veličin</b> . . . . .	<b>238</b>
4.1	Rejstřík speciálních tabulek . . . . .	238
4.2	Aditivní skupinové příspěvky pro přibližné výpočty fyzikálně chemických vlastností čistých látek na základě jejich struktury. . . . .	241
4.3	Molární refrakce atomů, iontů a vazeb a polarizovatelnosti iontů . . . . .	247
4.4	Disociační konstanty kyselin a zásad ve vodných roztocích při teplotě 25 °C . . . . .	248
4.5	Konstanty stability komplexů při teplotě 25 °C . . . . .	251
4.6	Součiny rozpustnosti anorganických sloučenin při teplotě 25 °C . . . . .	254
4.7	Střední aktivitní koeficienty $\gamma_{\pm}$ elektrolytů ve vodných roztocích při teplotě 25 °C . . . . .	256
4.8	Molární vodivosti iontů ve vodných roztocích při nekonečném zředění a teplotě 25 °C . . . . .	258
4.9	Molární vodivosti $\Lambda_c$ roztoků vybraných elektrolytů o různých molárních koncentracích $c_M$ (mol dm <sup>-3</sup> ) při teplotě 25 °C . . . . .	259
4.10	Standardní elektrodové potenciály $E^\circ$ při 25 °C a koeficienty jejich teplotní závislosti $dE^\circ/dT$ . . . . .	260
4.11	Acidobazické indikátory . . . . .	263
4.12	Pufry . . . . .	264
4.13	Fyzikálně chemické charakteristiky vodných roztoků vybraných sloučenin . . . . .	269
4.14	Hustoty (v g cm <sup>-3</sup> ) vodných roztoků vybraných sloučenin neuvedených v tabulce 4.13 . . . . .	281
4.15	Chladicí směsi . . . . .	285
4.16	Sušidla a jejich účinnost při teplotě 25 °C . . . . .	286
4.17	Polohy absorpčních pásů a molární absorpční koeficienty jednoduchých chromoforů . . . . .	286
4.18	Charakteristické vibrační vlnočty funkčních skupin v organických sloučeninách a vybraných anorganických sloučenin . . . . .	288
4.19	Standardní změny entalpie $\Delta H_{at}^\circ$ při převedení prvků do plynného monoatomárního stavu při teplotě 25 °C . . . . .	290

4.20	Vazebné délky a vazebné energie . . . . .	291
4.21	Geometrické tvary a vazebné úhly vybraných sloučenin a iontů . . . . .	293
4.22	Dipólové momenty $p$ některých vazeb a skupin . . . . .	296
4.23	Termodynamické charakteristiky anorganických sloučenin . . . . .	296
4.24	Termodynamické charakteristiky organických látek . . . . .	300
4.25	Důležité binární azeotropické směsi . . . . .	303
4.26	Konstanty van der Waalsovy stavové rovnice, popisující stavové chování reálných plynů . . . . .	305
4.27	Aktivační energie $E_A$ jednoduchých reakcí molekul a radikálů . . . . .	306
4.28	Iniciátory radikálových polymerací . . . . .	308
4.29	Kopolymerační parametry vybraných dvojic monomerů . . . . .	310
4.30	Teploty samovznícení a meze zápalnosti hořlavín ve směsi se vzduchem . . . . .	313
4.31	Mezinárodní praktická teplotní stupnice . . . . .	314
4.32	Termoelektrická napětí . . . . .	316
4.33	Elementární částice . . . . .	317
4.34	Radioaktivní rozpadové řady . . . . .	320
4.35	Elektronová struktura prvků . . . . .	324
<b>5</b>	<b>Seznam symbolů tabelovaných veličin, jejich jednotek a použitých zkratek . . . . .</b>	<b>327</b>

Předsádky:

Periodická tabulka prvků

Hodnoty základních fyzikálních konstant

Typy a charakteristiky elektromagnetického záření